

確認テスト

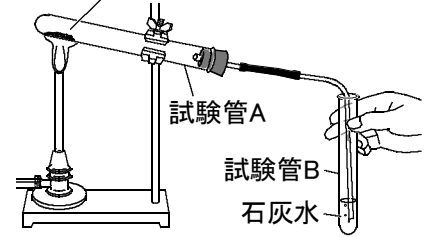
47

名前

得点

① 炭酸水素ナトリウムを入れた試験管Aを、右図のようにして加熱した。これについて、次の問いに答えなさい。

炭酸水素ナトリウム



- (1) 試験管Bに入れた石灰水はどうなりますか。
- (2) 試験管Aの口もとに液体がたまった。この液体について述べた次の文の の中に適当なことばを入れなさい。

青色の ① につけると ② 色に変わることから、この液体は ③ であることがわかる。

- (3) 加熱後に、試験管Aの底の部分に残っている物質は何ですか。
- (4) 次の文は、(3)の物質の性質について述べたものである。①～③の{ }の中から適切なものを選び、それぞれ記号で答えなさい。

①{ア. 白色 イ. 黒色}の固体で、水に②{ア. 溶けやすく イ. 溶けにくく}、フェノールフタレイン溶液を加えると、③{ア. 濃い イ. うすい}赤色になる。

(5) 図のように、試験管Aの口もとを下げて加熱するのはなぜか。その理由を簡単に答えなさい。

(1)									⑨		
(2)	①	⑧	②	⑧	③	⑧				⑧	
(3)			(4)	①	⑧	②	⑧	③			⑧
(5)											⑨

② 水の電気分解について、次の問いに答えなさい。

- (1) 水を電気分解するとき、少量の水酸化ナトリウムを溶かすのはなぜですか。
- (2) 陽極(電源の+極側)と陰極(電源の-極側)で発生する気体をそれぞれ答えなさい。

(1)											⑨
(2)	陽極	⑧	陰極								⑧

確認テスト

47

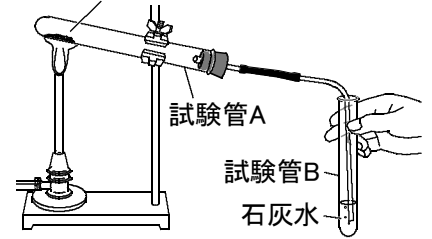
名前

解答

得点

① 炭酸水素ナトリウムを入れた試験管Aを、右図のようにして加熱した。これについて、次の問いに答えなさい。

炭酸水素ナトリウム



- (1) 試験管Bに入れた石灰水はどうなりますか。
- (2) 試験管Aの口もとに液体がたまった。この液体について述べた次の文の の中に適当なことばを入れなさい。

青色の ① につけると ② 色に変わることから、この液体は ③ であることがわかる。

- (3) 加熱後に、試験管Aの底の部分に残っている物質は何ですか。
- (4) 次の文は、(3)の物質の性質について述べたものである。①～③の{ }の中から適切なものを選び、それぞれ記号で答えなさい。

①{ア. 白色 イ. 黒色}の固体で、水に②{ア. 溶けやすく イ. 溶けにくく}、フェノールフタレイン溶液を加えると、③{ア. 濃い イ. うすい}赤色になる。

(5) 図のように、試験管Aの口もとを下げて加熱するのはなぜか。その理由を簡単に答えなさい。

(1)	白くにごる。			⑨
(2)	① 塩化コバルト紙	② 赤	③ 水	⑧
(3)	炭酸ナトリウム	(4) ① ア	② ア	③ ア
(5)	発生した水によって、試験管が割れるのを防ぐため。			⑨

② 水の電気分解について、次の問いに答えなさい。

- (1) 水を電気分解するとき、少量の水酸化ナトリウムを溶かすのはなぜですか。
- (2) 陽極(電源の+極側)と陰極(電源の-極側)で発生する気体をそれぞれ答えなさい。

(1)	水に電気が流れるようにするため。			⑨
(2)	陽極	酸素	陰極	水素